

① Veröffentlichungsnummer: 0 418 716 A1

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 90117554.7

2 Anmeldetag: 12.09.90

(9) Int. Cl.<sup>5</sup>: **C07D 451/10**, C07D 451/14, A61K 31/46, A61K 31/445

3 Priorität: 16.09.89 DE 3931041

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 27,03.91 Patentblatt 91/13

Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

Anmelder: BOEHRINGER INGELHEIM KG
 Postfach 200
 W-6507 Ingelheim am Rhein(DE)

BE CH DE DK ES FR GR IT LI LU NL SE AT

Anmelder: BOEHRINGER INGELHEIM INTERNATIONAL G.M.B.H.

W-6507 Ingelheim am Rhein(DE)

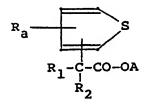
⊕ GB

© Erfinder: Banholzer, Rolf, Dr.
Johann-Calvin-Strasse 11
W-6507 Ingelheim am Rhein(DE)
Erfinder: Bauer, Rudolf, Dr.
Mainzerstr.58
W-6531 Ockenheim(DE)
Erfinder: Reichl, Richard, Dr.

im Hippel 55

W-6535 Gau-Algesheim(DE)

- Neue Thlenylcarbonsäureester von Aminoalkoholen, ihre Quaternierungsprodukte sowie die Herstellung und Verwendung dieser Verbindungen.
- 57 Die neuen Verbindungen der Formel



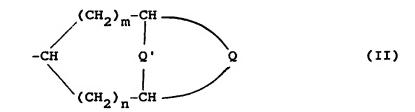
(I),

 $(A, R_1, R_a \text{ und } R_2 \text{ sind in der Beschreibung definiert)}$  können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt und als Wirkstoffe für Arzneimittel verwendet werden.

#### NEUE THIENYLCARBONSÄUREESTER VON AMINOALKOHOLEN, IHRE QUATERNIERUNGSPRODUKTE SO-WIE DIE HERSTELLUNG UND VERWENDUNG DIESER VERBINDUNGEN

Die Erfindung betrifft neue Thienylcarbonsäureester von Aminoalkoholen und ihre Quaternierungsprodukte sowie die Herstellung der neuen Verbindungen und ihre Verwendung als Wirkstoffe in Arzneimitteln. Die neuen Verbindungen entsprechen der Formel

in der A für die Gruppe



steht, worin

20

25

35

m und n unabhängig voneinander 1 oder 2 bedeuten,

Q eine der zweibindigen Gruppen

 $-CH_2-CH_2-$ ,  $-CH_2-CH_2-CH_2-$ , -CH=CH-,

unc

Q´ die Gruppe = NR oder die Gruppe = NRR´ darstellt, wobei R H oder einen ggf. halogen- oder hydroxysubstitulerten C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylrest, R´ einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>Alkylrest bedeutet und R und R´ gemeinsam auch einen C<sub>4</sub>-C<sub>5</sub>-Alkylenrest bilden können, und wobei im Falle der Quartärverbindungen der positiven Ladung des N-Atoms ein Äquivalent eines Anions gegenübersteht (X<sup>o</sup>),

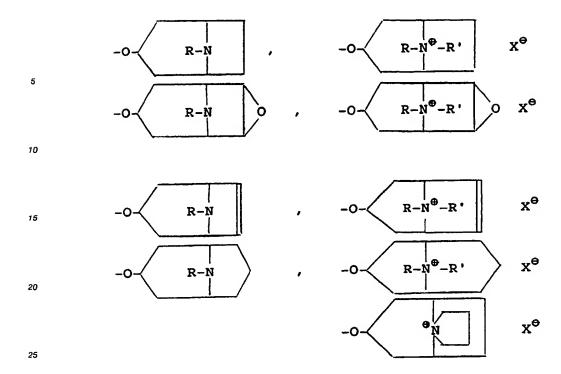
 $R_1$  für einen Thienyl-, Phenyl-, Furyl-, Cyclopentyl-oder Cyclohexylrest, wobei diese Reste auch methylsubstituiert, Thienyl- und Phenyl auch fluor- oder chlorsubstituiert sein können,

R2 für Wasserstoff, OH, C1-C4-Alkoxy oder C1-C4-Alkyl,

R<sub>a</sub> für H, F, Cl oder CH₃ steht und, falls = NR eine sekundäre oder tertiäre Aminogruppe bedeutet, auch die Säureadditionssalze.

In den Verbindungen der Formel I steht RI bevorzugt für Thienyl,  $R_2$  bevorzugt für OH. Die Gruppe -0A hat bevorzugt  $\alpha$ -Konfiguration und leitet sich z.B. von Scopin, Tropin, Granatolin oder 6,7-Dehydrotropin bzw. entsprechenden Nor-Verbindungen ab; -OA kann jedoch auch  $\beta$ -Konfiguration aufweisen wie in Pseudotropin, Pseudoscopin.

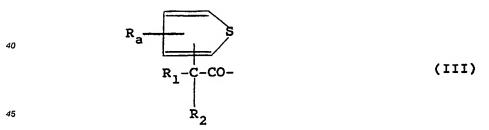
Entsprechende Reste sind z.B.



Der Substituent R ist bevorzugt ein niederer Alkylrest wie CH<sub>3</sub>, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, n-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, i-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, R' bevorzugt CH<sub>3</sub>. R und R' gemeinsam sind z.B. -(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>-. Als Halogensubstituent für R kommt F oder in zweiter Linie CI in Frage.

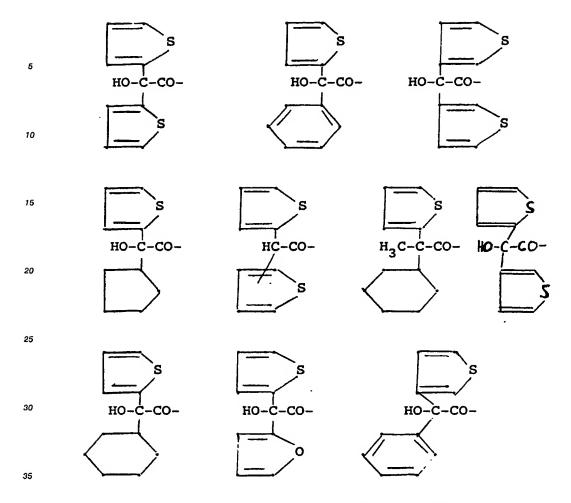
Bedeutet R einen halogen- oder hydroxysubstituierten Alkylrest, so handelt es sich bevorzugt um -CH bzw. -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>0H. Dementsprechend steht die Gruppe A z.B. für die Reste des Scopins, des N-Ethylnorscopins, des N-Isopropylnorscopins, des N-Isopropylnortropins, des 6,7-Dehydrotropins, des N- $\beta$ -Fluorethylnortropins, des N-Isopropyl-6,7-Dehydronortropins, des N-Methylgranatolins bzw. die entsprechenden Quartärverbindungen, wobei das Anion bevorzugt Br $^{\Theta}$  bzw. CH $_{3}$ SO $_{3}^{\Theta}$  ist.

Als Säurerest



kommen vor allem in Betracht:

55



Für die therapeutische Anwendung eignen sich besonders die Quartärverbindungen, während die Tertiärverbindungen außer als Wirkstoffe auch als Zwischenprodukte wichtig sind.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen stellen stark und lange wirksame Antichlolinergika dar. Bei Dosierungen im µg-Bereich werden inhalativ Wirkungsdauern von mindestens 24 Stunden erreicht. Die Toxizität liegt zudem Im gleichen Bereich wie bei dem Handelsprodukt Ipratroplumbromid, während gleichzeitig die therapeutische Wirkung stärker ist.

Die neuen Verbindungen eignen sich, entsprechend ihrer Natur als Anticholinergika, z.B zur Behandlung von chronisch obstruktiver Bronchitis und (leichtem bis mittelschwerem) Asthma, ferner zur Behandlung vagal bedingter Sinusbradykardien.

Während sich bei Atemwegserkrankungen hauptsächlich die inhalative Anwendung der neuen Wirkstoffe (insbesondere der Quartärverbindungen) empfiehlt, wodurch Nebenwirkungen weitgehend ausgeschaltet werden, erfolgt die Anwendung bei Sinusbradykardien vorzugsweise intravenös oder oral. Dabei erweist sich als vortellhaft, daß die neuen Verbindungen die Magen/Darm-Motilität weitgehend unbeeinflußt lassen.

Für die Applikation werden die erfindungsgemäßen Verbindungen mit bekannten Hilfs- und/oder Trägerstoffen zu gebräuchlichen galenischen Zübereitungen verarbeitet, z.B. zu Inhalationslösungen, Suspensionen in verflüssigten Treibgasen, Liposomen bzw. Proliposomen enthaltenden Zübereitungen, Injektionslösungen, Tabletten, Dragrées, Kapseln, Inhalationspulvern zur Anwendung in üblichen Inhalationsgeräten.

Formulierungsbeispiele (Angaben in Gewichtsprozent):

#### 1. Dosieraerosol

Wirkstoff gemäß der Erfindung

Sorbitantrioleat

Monofluortrichlormethan und Difluordichlormethan 2:3

ad 100

10

Die Suspension wird in einen üblichen Aerosolbehälter mit Dosierventil gefüllt. Pro Betätigung werden vorzugsweise 50  $\mu$ l Suspension abgegeben. Der Wirkstoff kann gewünschtenfalls auch höher dosiert werden (z.B. 0.02 Gew.-%).

2. Tabletten

20

15

Wirkstoff gemäß der Erfindung	0,05
Kolloidale Kieselsäure	0,95
Milchzucker	65,00
Kartoffelstärke	28,00
Polyvinylpyrrolidon	3,00
Na-Celluloseglykolat	2,00
Magnesiumstearat	1,00
-	

25

30

Die Bestandteile werden in üblicher Weise zu Tabletten von 200 mg verarbeitet.

Die vorteilhaften Eigenschaften der neuen Verbindungen zeigen sich beispielsweise in der Hemmung der Broncholyse am Kaninchen (Acetylcholinspasmus i.v.). Nach intravenöser Gabe der neuen Wirkstoffe (Dosis 3 µg/kg i.v.) trat die maximale Wirkung nach 10 bis 40 Minuten ein. Nach 5 Stunden war die Hemmwirkung noch nicht auf die Hälfte gesunken, d.h. die Halbwirkungszeit beträgt mehr, z.T. erheblich mehr als 5 Stunden, wie die nachstehend aufgeführten Restwirkungen nach 5 Stunden deutlich machen:

35

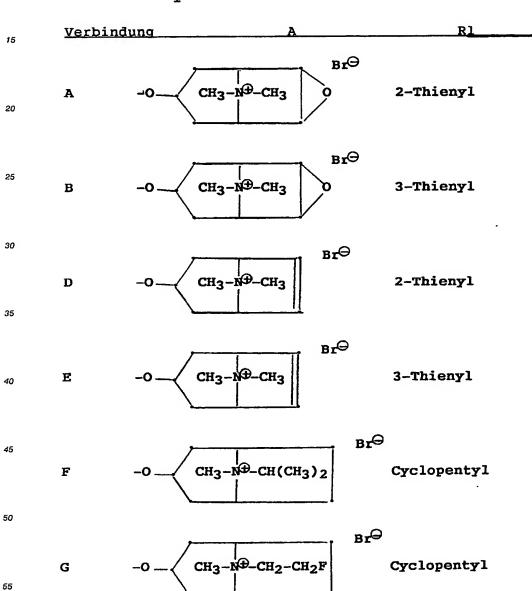
Verbindung	Restwirkung in %
Α	76
В	76
С	81
D	61
E	68
F G	73
G	69

50

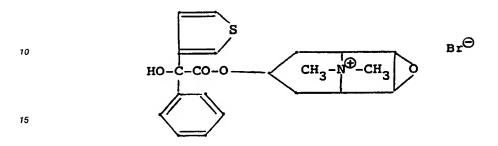
45

# Verbindungen der Formel

5 HO-C-CO-A



### Verbindung C



#### Anmerkungen:

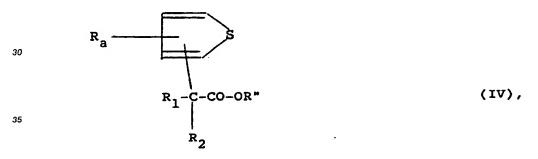
45

50

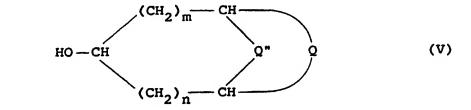
- 1. Bei den Verbindungen, in denen R<sub>1</sub> nicht 2-Thienyl ist, handelt es sich um Racemate.
- 2. Es handelt sich jeweils um 3α-Verbindungen.

Zur Herstellung der neuen Verbindungen dienen an sich bekannte Verfahren.

Bevorzugt wird ein Ester der Formel



worin R" für einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylrest, vorzugsweise für einen Methyl oder Ethylrest steht (R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>a</sub> haben die obige Bedeutung), mit einem Aminoalkohol der Formel



worin m, n und Q die obige Bedeutung haben, Q'' für = NR oder für = NH steht und die OH-Gruppe sich in  $\alpha$  oder  $\beta$ -Stellung befindet, in Gegenwart eines üblichen Umesterungskatalysators umestert und die erhaltene Verbindung gegebenenfalls

- a) wenn Q" = NR(R+H) bedeutet , mit einem reaktionsfähigen Monoderivat Z-(C1-C4-Alkyl) eines entsprechenden Alkans (Z = Abgangsgruppe) quaterniert
- b) wenn Q" = NH bedeutet, mit einem endständig disubstituierten Alkan Z-(C4-C6-Alkylen)-Z ohne

Zwischenisolierung quaterniert.

Die Umesterung wird in der Wärme in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Toluol, Xylol, Heptan, oder in der Schmelze durchgeführt, wobei starke Basen wie Natriummethylat, Natriumethylat, Natriumhydrid, metallisches Natrium, als Katalysator dienen. Zur Entfernung des freigesetzten niederen Alkohols aus dem Gleichgewicht wird verminderter Druck angewendet, ggf. der Alkohol azeotrop abdestilliert. Die Umesterung erfolgt bei Temperaturen, die im allgemeinen 95 °C nicht überschreiten. Häufig verläuft die Umesterung in der Schmelze günstiger.

Aus Säureadditionssalzen der tertiären Amine kann man gewünschtenfalls mit geeigneten basischen Verbindungen in an sich bekannter Weise die freien Basen erhalten. Die Quaternierung wird in geeigneten Lösungsmitteln, etwa Acetonitril oder Acetonitril/Methylenchlorid vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt; dabei wird als Quaternierungsreagenz bevorzugt ein entsprechendes Alkylhalogenid, z.B. Alkylbromid, verwendet. Umesterungsprodukte mit Q' in der Bedeutung NH dienen als Ausgangsstoffe für diejenigen Verbindungen, in denen R und R' gemeinsam eine C4-C6-Alkylengruppe darstellen. Die Überführung in die tertiäre und dann quartäre Verbindung erfolgt dann mit Hilfe geeigneter 1,4-, 1,5- bzw. 1,6-Dihalogenal-kane ohne Zwischenisolierung.

Die Ausgangsstoffe können - soweit sie nicht schon beschrieben wurden - analog zu bekannten Verbindungen erhalten werden.

Beispiele:

25

30

35

45

50

Di-(2-thienyl)glykolsäuremethylester aus Oxalsäuredimethylester und 2-Thienylmagnesiumbromid;

Di-(2-thienyl)glykolsäureethylester aus (2-Thienyl)glyoxylsäure und 2-Thlenyllithium;

Hydroxy-phenyl-(2-thienyl)essigsäureethylester aus Phenylglyoxylsäuremethylester und 2-Thienylmagnesiumbromid oder aus (2-Thienyl)glyoxylsäuremethylester und Phenylmagnesiumbromid.

Ähnlich können 2-Thienylglyoxylsäuremethylester und Cyclohexyl- bzw. Cylopentylmagnesiumbromid umgesetzt werden.

Auch für die Herstellung der Aminoalkohole stehen mehrere Verfahren zur Verfügung.

Pseudoscopin kann nach M. Polonovski et al., Bull. soc. chim. 43, 79 (1928) erhalten werden.

Pseudotropenol kann aus dem Gemisch isoliert werden (fraktionierte Kristallisation bzw. Destillation), das z.B. nach V. Hayakawa et al., J. Amer.Chem.Soc. 1978, 100(6), 1786 bzw. R. Noyori et al., J.Amer.Chem.Soc. 1974, 96(10), 3336 erhalten wird.

Ausgehend von 2- bzw. 3-Furylglyoxylnitril können über die daraus erhältliche 2- bzw. 3-Furylglyoxylsäure die entsprechenden Methylester auf übliche Weise hergestellt werden. Aus diesen werden wie beschrieben mit den metallorganischen Derivaten von 2-bzw. 3-Bromthiophen die entsprechenden Glykolsäureester erhalten. Die aus 2-, 3- oder 4-Halogenpyridin erhältlichen metallorganischen Verbindungen lassen sich mit 2- bzw. 3-Thienylglyoxylsäuremethylester zu den entsprechenden Glykolsäureestern umsetzen.

Thienylglykolsäureester, in denen der Thiophenring in 2- bzw. 3-Stellung Fluor enthält, werden z.B. ausgehend von 2-Fluor- bzw. 3-Fluorthiophen hergestellt (Bromieren zu 2-Brom-3-fluor- oder 2-Brom-5-fluorthiophen und, nach Überführung in entsprechende metallorganische Verbindungen, Umsetzung mit geeigneten Glyoxylsäureestern zu den Glykolsäureestern.

2-Fluorthiophen und 3-Fluorthiophen lassen sich analog Unterhalt, Arch.Pharm. 322, 839 (1989) zu den entsprechenden Gloxylsäureestern umsetzen, die ihrerseits, wie schon beschrieben, mit z.B. 2- oder 3-Thienylderivaten, zu Glykolsäureestern umgesetzt werden können. Durch geeignete Auswahl der Komponenten lassen sich analog symmetrisch substituierte Di-thienylglykolsäureester herstellen.

Ein weiterer Weg bietet sich an analog zur Benzoinkondensation und Benzilsäureumlagerung.

Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung, ohne sie zu beschränken.

#### Beispiel 1

Di-(2-thienyl)glykolsäurescopinester

50,87 g (0,2 mol) Di-(2-thienyl)glykolsäuremethylester und 31,04 g (0,2 mol) Scopin werden in 100 ml abs. Toluol gelöst und unter Zugabe von 1,65 g (0,071 Grammatome) Natrium in mehreren Anteilen bei einer Badtemperatur von 90°C umgesetzt. Bel einer Temperatur von 78 - 90°C des Reaktionsgemisches wird unter einem Druck von 500 mbar das entstehende Methanol abdestilliert. Nach einer Reaktionszeit von ca. 5 Stunden wird das Reaktionsgemisch in eine Mischung aus Eis und Salzsäure gerührt. Die saure Phase wird abgetrennt, mit Natriumcarbonat alkalisch gemacht und die freie Base mit Methylenchlorid

extrahiert. Nach dem Trocknen über Natriumsulfat wird das Methylenchlorid unter verminderte:n Druck abdestilliert und der Rückstand aus Acetonitril umkristallisiert; beigefarbene Kristalle (aus Acetonitril),

Fp. 149 - 50 °C,

Ausbeute: 33,79 g (44,7 % d. Th.).

#### Beispiel 2

10

#### Di-(2-thienyl)glykolsäurescopinester

12,72 g (0,05 mol) Di-(2-thienyl)glykolsäuremethylester und 7,76 g (0,05 mol) Scopin werden in einem Heizbad von 70°C unter Wasserstrahlvakuum geschmolzen. In diese Schmelze werden 2,70 g (0,05 mol) Natriummethylat eingetragen und unter Wasserstrahlvakuum 1 Stunde in einem Heizbad von 70°C und zur Nachreaktion eine weitere Stunde in einem Heizbad von 90°C erhitzt. Die erstarrte Schmelze wird in einem Gemisch von 100 ml Wasser und 100 ml Methylenchlorid unter Temperaturkontrolle aufgenommen und die Methylenchloridphase mehrmals mit Wasser extrahiert. Die Methylenchloridphase wird mit der entsprechenden Menge verdünnter Salzsäure extrahiert. Aus den gesammelten Wasserphasen wird nach Zugabe der entsprechenden Menge Natriumcarbonat der Di-(2-thienyl)glykolsäurescopinester mit Methylenchlorid extrahiert und über Natriumsulfat getrocknet. Aus der getrockneten Methylenchloridlösung wird auf übliche Art und Weise das Hydrochlorid hergestellt. Die Kristalle werden abgesaugt, mit Aceton gewaschen und bei 35°C unter vermindertem Druck getrocknet. Leicht gelbe Kristalle (aus Methanol), Fp. 238 - 41°C (Zers.); Ausbeute: 10,99 g (53,1 % d.Th.).

Das Hydrochlorid kann auf übliche Art und Weise in die Base überführt werden.

#### Beispiel 3

30

#### Di-(2-thienyl)glykolsäurescopinester

38,15 g (0,15 mol) Di-(2-thienyl)glykolsäuremethylester und 23,28 g (0,15 mol) Scopin werden vermischt, 0,34 g (0,015 Grammatome) Natrium zugegeben und unter Wasserstrahlvakuum in einem Heizbad von 90°C geschmolzen. Die Umsetzungsdauer beträgt 2,5 Stunden. Danach werden 100 ml abs. Toluol zugegeben und solange bel einer Heizbadtemperatur von 90°C gerührt, bis eine Lösung entsteht. Die Reaktionslösung wird auf Raumtemperatur abgekühlt und in eine mit Eis gekühlte Mischung aus Eis und Salzsäure gerührt. Das auskristallisierende Hydrochlorid des basischen Esters wird abgesaugt, mit wenig Wasser und ausgiebig mit Diethylether gewaschen. Die Phasen des Filtrats werden abgetrennt und die wäßrige Phase mit Diethylether extrahiert. Das abgesaugte Hydrochlorid wird in der (sauren) Wasserphase suspendiert und unter Temperaturkontrolle und unter Zugabe der entsprechenden Menge Natriumcarbonat in die Base überführt, die mit Methylenchlorid extrahiert wird. Die gesammelten Methylenchloridphasen werden über Natriumsulfat getrocknet. Nach dem Abdestillieren des Methylenchlorids hinterbleibt ein Kristallisat, das über Aktivkohle gereinigt aus Acetonitril umkristallisiert wird. Leicht gelbe Kristalle (aus Acetonitril), Fp. 148 - 49°C;

Ausbeute: 39,71 g (70,1 % d.Th.).

50

# Tabelle I

# Verbindungen der Formel



	~1			
Nr.	A	R <sub>1</sub>	Base	Fp.[°C] Hydro- chlorid
1	3α-(6β,7β-Epoxy)-tropanyl	2-Thienyl	149-50	238-41
2	3α-Tropanyl	2-Thienyl	167-8	253
3	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl	2-Thienyl	164-5	
4	$3\alpha-(N-B-Fluorethyl)-$	2-Thienyl		
	nortropanyl		•	236
5	3α-(N-Isopropyl)-			
	granatanyl	2-Thienyl		232
6	3α-(N-Isopropyl)-			
	nortropanyl	2-Thienyl	•	250
7	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-N-\text{iso-}$	2-Thienyl		
	propylnortropanyl			206
8	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-N-ethyl-$	2-Thienyl		
	nortropanyl			212-3
9	$3\alpha$ -(N-Ethyl)-nortropanyl	2-Thienyl		256-7
10	3α-(N-N-Methyl)-granatanyl	2-Thienyl		241
11	3α-(6β, 7β-Epoxy)-N-β-	2-Thienyl		
	fluorethylnortropanyl			188-90
12	3α-(6ß,7ß-Epoxy)-N-n-	2-Thienyl	104-6	
	propylnortropanyl	0 mbin1		
13	3α-(6B,7B-Epoxy)-N-n-	2-Thienyl		225 7
7.4	butylnortropanyl	Dhonel		225-7 246-7
14	$3\alpha-(68,78-Epoxy)-tropanyl$	Phenyl		240-/

	Nr.	A	R <sub>1</sub>	Base	Hydro- chlorid
5		2 Theorem.1	Phenyl		243-4
	15	3α-Tropanyl 3α-(N-β-Fluorethyl)-	Phenyl		2.0
	16	nortropanyl	rueny r		219-20
10	17	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl	Phenyl	181-3	
	18	$3\alpha-(N-Ethyl)-nortropanyl$	Phenyl		231-2
	19	3a-(N-Isopropyl)-	2		
	1,5	nortropanyl	Phenyl		246-7
15	20	3α-Tropanyl	Cyclohexyl		260
	21	3α-(N-β-Fluorethyl)-	Cyclohexyl		
	21	nortropanyl			203-4
20	22	3α-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl	Cyclopentyl		237
	23	3α-Tropanyl	Cyclopentyl		260
	24	3α-(N-β-Fluorethyl)-	Cyclopentyl		
	-	nortropanyl			182-3
25	25	3α-(N-Ethyl)-nortropanyl	Cyclopentyl		227-8
	26	3α-(N-Isopropyl)-		•	
		nortropany1	Cyclopentyl		174-5
30	27	3B-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl	2-Thienyl		240-2
	28	3B-Tropanyl	2-Thienyl		217-9
	29	3B-(6,7-Dehydro)-tropanyl	2-Thienyl		233-5
	30	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	3-Thienyl		247-8
35	31	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl$	3-Thienyl		242-3
	32	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	2-Furyl		
	33	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropany1$	2-Furyl		
40	34	3α-Tropanyl	2-Furyl		
	35	3α-Tropanyl	2-Pyridyl		
	36	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	2-Pyridyl		
	37	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	2-Pyridyl		
45	38	3α-Tropanyl	3-Thienyl		
	39	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	Cyclopentyl		
	40	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	Cyclohexyl		
50	41	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	Cyclohexyl		

Anmerkung: Alle Hydrochloride schmelzen unter Zersetzung.

55

Beispiel 4

### Di-(2-thienyl)glykolsäurescooinester-methobromid

10,0 g (0,0265 mol) Di-(2-thienyl)glykolsäurescopinester werden in einem Gemisch, bestehend aus 20 ml wasserfreiem Methylenchlorid und 30 ml wasserfreiem Acetonitril gelöst und mit 12,8 g (0,1325 mol) Methylbromid (als 50 %ige Lösung in wasserfreiem Acetonitril) versetzt und das Reaktionsgemisch in einem Reaktionsgefäß dicht verschlossen bei Raumtemperatur 24 Stunden stehen gelassen. Während dieser Zeit fallen Kristalle aus. Diese werden abgesaugt, mit Methylenchlorid gewaschen und bei 35°C unter vermindertem Druck getrocknet.

Weiße Kristalle (aus Methanol/Aceton), Fp. 217 - 8 °C (Zers.) nach dem Trocknen bei 111 °C unter vermindertem Druck.

### Tabelle II

#### Quartärverbindungen der Formel

Nr.	A	R <sub>1</sub>	Fp.[°C]
1	3α-(68,78-Epoxy)-tropanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	217-18
2	3a-Tropanyl-methobromid	2-Thienyl	263-64
3	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl-$		
	methobromid	2-Thienyl	191-92
4	$3\alpha-(N-B-Fluorethyl)-nortropanyl-$		
	methobromid	2-Thienyl	242-43
5	$3\alpha$ -Tropanyl-ß-fluorethobromid	2-Thienyl	214-15
6	3α-(N-Isopropyl)-granatanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	229-30
7	3α-(N-Isopropyl)-nortropanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	245-46
8	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-N-isopropyl-$		
	nortropanyl-methobromid	2-Thienyl	223-24
9	$3\alpha$ -(6B,7B-Epoxy)-N-ethylnor-		
	tropanyl-methobromid	2-Thienyl	215-16
10	$3\alpha$ -(N-Ethyl)-nortropanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	260-61
11	$3\alpha$ -(N-Methyl)-granatanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	246-47

Nr.	A	R <sub>1</sub>	Fp.[°C]
12	3α-(6β,7β-Epoxy)-N-β-fluor-ethyl	2 Thionyl	182-83
	-nortropanyl-methobromid	2-Thienyl	102-03
13	3α-(6B,7B-Epoxy)-N-n-propyl-	o mhianal	209-10
	nortropanyl-methobromid	2-Thienyl	209-10
14	3a-Tropanyl-B-hydroxyethobromid	2-Thienyl	231-32
15	3α-(66,78-Epoxy)-tropanyl-		017 10
	methobromid	Phenyl	217-18
16	3α-Tropanyl-methobromid	Phenyl	273-74
17	$3\alpha$ -(N-B-Fluorethyl)-nortropanyl-	_	
	methobromid	Phenyl	215
18	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl-		
	methobromid	Phenyl	170-71
19	3a-(N-Ethyl)-nortropanyl-		
	methobromid	Phenyl	249-50
20	$3\alpha$ -(N-Isopropyl)-nortropanyl-		
	methobromid	Phenyĺ	259-60
21	3c-Tropanyl-ethobromid	Phenyl	248-49
22	3a-(N-Ethyl)-nortropanyl-		
	ethobromid	Phenyl	244-45
23	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl-$		
	ethobromid	Phenyl	226
24	3a-Tropanyl-B-fluorthobromid	Phenyl	241
25	3a-Tropanyl-methobromid	Cyclohexyl	278
26	3α-(N-β-Fluorethyl)-nortropanyl-		
	methobromid	Cyclohexyl	198
27	3a-Tropanyl-B-fluorethobromid	Cyclohexyl	233-34
28	3c-Tropanyl-methobromid	Cyclopentyl	260
29	3α-Tropanyl-ethobromid	Cyclopentyl	235-36
30	3a-(N-Ethyl)-nortropanyl-	-	
50	methobromid	Cyclopentyl	251-52
31	3α-(N-Isopropyl)-nortropanyl-		
31	methobromid	Cyclopentyl	244-45
	MECHANICA	-3	

Nr.	A	R <sub>1</sub>	Fp.[°C]
32	3a-Tropanyl-G-fluorethobromid	Cyclopentyl	189-90
33	3α-(N-B-Fluorethyl)-nortropanyl-	Cyclopentyl	
	methobromid		226-27
34	3a(6,7-Dehydro)-tropanyl-		
	metho-methansulfonat	2-Thienyl	225-6
35	3B-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	218-20
36	3B-Tropanyl-methobromid	2-Thienyl	243-4
37	3B-(6,7-Dehydro)-tropanyl-		
	methobromid	2-Thienyl	211-4
38	3α(6,7-Dehydro)-tropanyl-		
	methobromid	3-Thienyl	182-3*
39	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl-$		
	methobromid	3-Thienyl	217-8
40	(+)-Enantiomeres von Nr. 1		
41	(-)-Enantiomeres von Nr. 1	•	
42	3a-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl-		
	methobromid	2-Furyl	
43	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl-		
	methobromid	2-Furyl	
44	$3\alpha$ -Tropanyl-methobromid	2-Furyl	
45	3α-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl		
	methobromid	2-Pyridyl	
46	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl		
	methobromid	2-Pyridyl	
47	$3\alpha$ -Tropanyl-methobromid	2-Pyridyl	
48	$3\alpha$ -Tropanyl-methobromid	3-Thienyl	
49	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl		
	methobromid	Cyclopentyl	

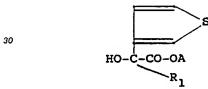
\* enthält Kristallmethanol

	Nr.	Α	R <sub>1</sub>	Fp.[°C]
5	50	3α-(68,78-Epoxy)-tropanyl	Cyclohexyl	
	51	methobromid 3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl methobromid	Cyclohexyl	
10	52	3α-(6β,7β-Epoxy)-tropanyl methobromid	Cyclopentyl	
15	Anme	rkung: Alle Verbindungen der Ta Zersetzung.	belle schmelzen unte	r

20

# Tabelle III

Verbindungen der Formel 25



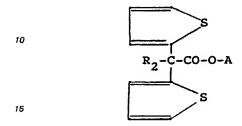
35 A Nr.

35	Nr.	A	R <sub>1</sub> (Hyđ	Fp.[°C] rochlorid)
40	1	3α-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl	Phenyl	246-7
40	2	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	Phenyl	261-2
	3	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	3-Thienyl	
	4	3a-(6,7-Dehydro)-tropanyl	3-Thienyl	
45	5	3a-Tropanyl	3-Thienyl	
	6	$3\alpha-(N-Methyl)-granatanyl$	3-Thienyl	

50

# Tabelle IV

# Verbindungen der Formel



20	Nr.	A	R <sub>2</sub>	Fp.[°C] (Hydrochlorid)
				And Mark Street
	1	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	н	
25	2	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	н	
	3	3a-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl	Methyl	•
	4	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl	Methyl	210-2,5
	5	3a-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl	Methoxy	
30	6	3a-(6.7-Dehydro)-tropanyl	Methoxy	

# Tabelle V

Verbindungen der Formel

5			
Nr	А. А	R <sub>2</sub>	R <sub>a</sub> Fp.[°C]
0		_	
1		2-Thienyl	5-Methyl
2	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	2-Thienyl	5-Methyl
3	3α-Tropanyl	2-Thienyl	5-Methyl
5 4	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl$	2-(5-Methy1)-	
		thienyl	5-Methyl
5	3a-(6,7-Dehydro)-tropanyl	2-(5-Methyl)-	
		thienyl	5-Methyl
o 6	3a-Tropanyl	2-(5-Methyl)-	
		thienyl	5-Methyl
7	$3\alpha-(6\beta,7\beta-\text{Epoxy})-\text{tropanyl}$	2-Thienyl	5-Fluor
8	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	2-Thienyl	5-Fluor
<sup>5</sup> 9	3a-Tropanyl	2-Thienyl	5-Fluor
10	$3\alpha-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl$	2-(5-Fluor)-	
		thienyl	5-Fluor
, 11	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$	2-(5-Fluor)-	
U		thienyl	5-Fluor
12	3α-Tropanyl	2-(5-Fluor)-	
	-	thienyl	5-Fluor

55

50

### <u>Tabelle VI</u>

# Quartärverbindungen der Formel

R<sub>a</sub> HO-C-CO-OA

Nr.	A	R <sub>1</sub>	R <sub>a</sub> Fp.[°C]
1	3α-(68,78-Epoxy)-tropanyl- methobromid	2-Thienyl	5-Methyl
2	<pre>3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl- methobromid</pre>	2-Thienyl	5-Methyl
3	$3\alpha$ -Tropanyl-methobromid	2-Thienyl	5-Methyl
4	3α-(6β,7β-Epoxy)-tropanyl- methobromid	2-(5-Methyl)- thienyl	5-Methyl
5	<pre>3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl- methobromid</pre>	2-(5-Methyl)- thienyl	5-Methyl
6	$3\alpha$ -Tropanyl-methobromid	2-(5-Methyl)- thienyl	5-Methyl
7	3α-(6B,7B-Epoxy)-tropanyl- methobromid	2-Thienyl	5-Fluor
8	<pre>3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl- methobromid</pre>	2-Thienyl	5-Fluor
9	3a-Tropanyl-methobromid	2-Thienyl	5-Fluor
10	3α-(6β,7β-Epoxy)-tropanyl- methobromid	2-(5-Fluor)- thienyl	5-Fluor
11	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl- methobromid	2-(5-Fluor)- thienyl	5-Fluor
12	3α-Tropanyl-methobromid	2-(5-Fluor)-	
		thienyl	5-Fluor

# Tabelle VII

# Verbindungen der Formel

HO-C-CO-OA

15	Nr.	A	<sup>R</sup> 1	Fp.[°C]
20	1	3α-(68,76-Epoxy)-tropanyl methobromid	Phenyl	211-2
	2	3a-(6,7-Dehydro)-tropanyl methobromid	Phenyl	158-60*
25	3	3α-(66,76-Epoxy)-tropanyl methobromid	3-Thienyl	
	4	$3\alpha-(6,7-Dehydro)-tropanyl$ methobromid	3-Thienyl	
30	5	$3\alpha$ -Tropanyl methobromid	3-Thienyl	
	6	$3\alpha$ -(N-Methyl)-granatanyl methobromid	3-Thienyl	
35				

\* (mit Kristallmethanol)

40

5

45

50

# Tabelle VIII

# Quartärverbindungen der Formel

S R<sub>2</sub>-C-CO-OA

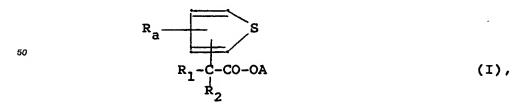
5

20	Nr.	Α	R <sub>2</sub>	Fp.[°C]
25	1	3α-(68,78-Epoxy)-tropanyl methobromid	н	
	2	<pre>3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl methobromid</pre>	н .	•
30	3	3α-(6β,7β-Epoxy)-tropanyl methobromid	Methy1	
	4	3α-(6,7-Dehydro)-tropanyl methobromid	Methyl	206-8
35	5	3α-Tropany1 methobromid	Methoxy	
	6	<pre>3α-(N-Methy1)-tropany1 methobromid</pre>	Methoxy	

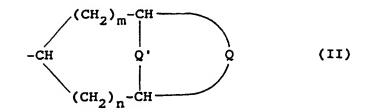
Ansprüche

40

1. Verbindungen der Formel



in der A für die Gruppe



steht, worin m und n unabhängig voneinander 1 oder 2 bedeuten, Q eine der zweibindigen Gruppen -CH₂-CH₂-, -CH₂-CH₂-, -CH ≈ CH-,

-CH-CH-

un

20

40

45

50

55

Q die Gruppe = NR oder die Gruppe = NRR darstellt, wobei

R H oder einen ggf. halogen- oder hydroxysubstituierten Ci-C<sub>4</sub>-Alkylrest,

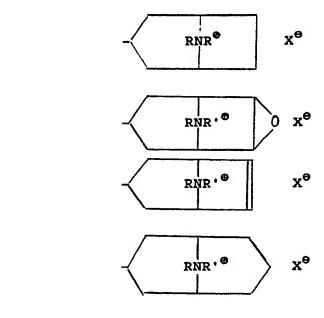
25 R´ einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylrest bedeutet und R und R´ gemeinsam auch einen C<sub>4</sub>-C<sub>5</sub>-Alkylenrest bilden können, und wobei im Falle der Quartärverbindungen der positiven Ladung des N-Atoms ein Äquivalent eines Anions gegenübersteht (X<sup>o</sup>).

R<sub>1</sub> für einen Thienyl-, Phenyl-, Cyclopentyl- oder Cyclohexylrest, wobei diese Reste auch methylsubstituiert, Thienyl und Phenyl auch fluor- oder chlorsubstituiert sein können,

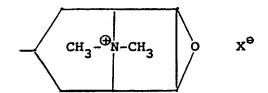
30 R<sub>2</sub> für Wasserstoff, OH C<sub>1</sub>C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,

 $R_a$  für H, F, Cl oder CH $_3$  steht und, falls = NR eine sekundäre oder tertiäre Aminogruppe bedeutet, auch die Säureadditionssalze.

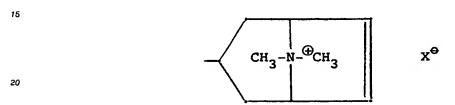
- 2. Verbindungen nach Anspruch 1, worin  $R_1$  für 2-Thienyl steht.
- 3. Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, worin R₂ für OH steht.
- 4. Verbindungen nach Anspruch 1, 2 oder 3, worin A für



worin R und  $X^e$  die obige Bedeutung haben und R' die obige Bedeutung ausgenommen Wasserstoff hat. 5. Verbindungen nach Anspruch 1 bis 4, in denen  $R_1$  2-Thienyl bedeutet und A für den Rest

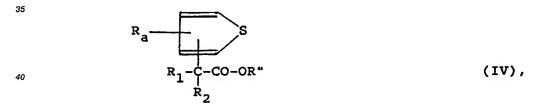


oder

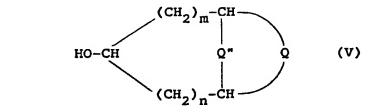


in der 3α-Form steht, worin X<sup>e</sup> ein Äquivalent eines Anions ist, vorzugsweise Br<sup>e</sup> oder CH₃SO₃ .

- 6. Arzneimittel, gekennzeichnet auch einen Gehalt an einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 5 oder 11, neben üblichen Hilfs- und/oder Trägerstoffen.
  - 7. Verwendung von Verbindungen nach Anspruch 1 bis 5 oder 11 bei tier Behandlung von Krankheiten.
  - 8. Verwendung von Verbindungen nach Anspruch 1 bis 5 oder 11 bei der Herstellung von anticholinergen Arzneimitteln.
- 9. Verwendung von Verbindungen nach Anspruch 1 bis 5 oder 11 bei der Herstellung von Arznelmitteln zur Behandlung von Atemwegserkrankungen und Sinusbradykardien.
  - 10. Verfahren zur Herstellung der Verbindungen nach Anspruch 1 bis 5 oder 11, dadurch gekennzeichnet, daß man einen Ester der Formel



worin  $R^{''}$  für einen  $C_1$ - $C_4$ -Alkylrest steht und  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_a$  die obige Bedeutung haben, mit einem <sup>45</sup> Aminoalkohol der Formel



worin

50

55

5

10

m, n und Q die obige Bedeutung haben und Q" für = NR oder für = NH steht, in einem inerten organischen

Lösungsmittel oder in der Schmelze In Gegenwart eines Umesterungskatalysators umestert und die erhaltene Verbindung gegebenenfalls

a) wenn Q<sup>"</sup> = NR(R≠H) bedeutet, mit einem reaktionsfähigen Monoderivat Z-(C₁-C₄-Alkyl) eines Alkans (Z Abgangsgruppe) quaterniert

b) wenn Q" = NH bedeutet, mit einem endständig disubstituierten Alkan

Z-(C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylen)-Z ohne Zwischenisolierung substituiert und quaterniert.

11. Verbindungen der Formel

in der  $3\alpha$ -Form und ihre Säureadditionssalze sowie ihre Methobromide oder Methomethansulfonate. 12. Verwendung von Verbindungen der Formel I, worin Q'=NR bedeutet, und ihrer Salze als Zwischenprodukte für die Herstellung der entsprechenden Quartärverbindungen der Formel I.

40

5

45

50



# **EUROPÄISCHER** RECHERCHENBERICHT

EP 90 11 7554

	EINSCHLÄG				
ategorie	Kennzelchnung des Dokume der maß	nts mit Angabe, soweit erforderlich, geblichen Telle	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CI.5)	
×	ACTA CHEMICA SCANDIN 1590-1596, Copenhagen, D "Investigation of dithienylgh " Seiten 1592; Seite 1595, T	ycolic esters"	1-3	C 07 D 451/10 C 07 D 451/14 A 61 K 31/46 A 61 K 31/445	
Y	US-A-3 808 263 (TANABE * Beispiele 3-5 *	SEIYAKU CO., LTD)	1-4,6-8		
Υ	US-A-3 673 195 (TANABE Beispiele 3,4,11-16,17-20		1-3,6-8		
Y	DE-B-1 166 787 (C.F. BOI * Das ganze Dokument *	EHRINGER & SÖHNE GmbH)	1,3,6-8		
Y	GB-A-9 555 35 (C.F. BOE * Das ganze Dokument * 	HRINGER & SÖHNE GmbH)	1,6-8		
				RECHERCHIERTE \$ACHGEBIETE (Int. Cl.5)	
				C 07 D 451/00	
Di	er varliegende Recherchenbericht wu	de für alle Patentansprüche erstellt			
	Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche		Prüfer	
Den Haag		05 Dezember 90		VAN BIJLEN H.	

- KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE
  X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet
  Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer
  anderen Veröffentlichung derselben Kategorie
  A: technologischer Hintergrund
  O: nichtschriftliche Offenbarung
  P: Zwischenliteratur
  T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze

- nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument

- &: Mitglied der gleichen Patentfamille, übereinstimmendes Dokument